



TITLE:

物理化学文献集

AUTHOR(S):

CITATION:

物理化学文献集. 物理化学の進歩 1934, 8(3): 69-81

ISSUE DATE:

1934-11-30

URL:

<http://hdl.handle.net/2433/45993>

RIGHT:

物 理 化 学 文 献 集

(論文題目直後の括弧内数字は頁, *印は本誌に抄録済のもの)

物質構造論

原子物理学, スペクトル, X線,
放射論, 結晶化学, 立體化学等

Ber. Dtsch. chem. Ges., 67 (1934).

Kohrausch K. W. F. u. Pongratz A., ラマン効果と構造の問題 [V] β -ケト酸エステル(の)ケト, エノル互變異性 (976).

Compt. rend., 198 (1934).

Canals E. et Peyrot P., ニ三の純粋物質の螢光 (1992).

Gautier Cl. et Ricard R., 牛の膽汁の分光學的研究 (2026).

Deslanders H., 原子構成の電子及電子環と分子スペクトルとの簡單にして一般的な關係 (2037).

Perrin F., Jr., 負 β 線スペクトルの非對稱性, Neutrino 或は Ergon の本來の質量 (2086).

Curie I., Joliot F. et Preiswerk P., 中性子の衝突によつて生ずる放射性元素: 放射能性の新型 (2089).

Trillat J.-J. et Motz H., ゴムによる電子廻折 (2147).

Herman L., 7000-8000 Å に於ける酸素の吸収に就て (2154).

Ny Tsi-Zé et Shin-Piaw C., Rb の吸収スペクトルに對する電場の影響 (2156).

Niewodniczanski H., 磁氣双極性輻射の存在の實驗的證明 (2159).

de Laszlo H., 電子廻折による 4 臭化及 4 沃化 pentérythrite の自由分子の構造決定 (2235).

Abonnenc L., イオンの反磁性 (2237).

Gredy B., アセチレン化エーテル酸化物の研究 (2254).

Compt. rend., 199 (1934).

Bloch L., Bloch E. et Lacroute P., 臭素の火花の一次スペクトルの分析 (41).

Bouchard J., 濃度の作用による二三有色物質溶液の螢光能減少に對する粘度の影響 (43).

Monod-Herzen G., 結合のエネルギー, 中性子の質量及原子の集合に就て (45).

Elsasser W. M., U-Ra 及 Th の放射能族に於ける結合エネルギー (46).

Marhicu M., 硝化纖維素によるアセトン固定の X 線の研究 (55).

Ven W., 化學元素の同位元素数の fréquence に就て (62).

Piaux L., 環狀ペンタン誘導體内に於けるエチレン結合の特性振動數に對する種々の基の影響 (66).

Herszfinkel et Wronberg A., Samarium の放射能性に就て (133).

Ind. Eng. Chem., 26 (1934).

Hibben J. H., ラマン効果 (646).

Urey H., 水素同位元素の意義 (803).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Dwyer F. P. & Mellor D. P., 四相原子價 Pa, Pt 及 Ni 化合物の立體化學に就て (1551).

J. Chem. Phys., 2 (1934).

Mulliken R. S., CO の電氣能率, 赤外スペクトル及び其構造に就て (400).

Langseth A., Serensen J. U. & Nielsen J. R., CS₂ のラマンスペクトル (402).

Stearn A. E., Lindsay C. H. & Eyring H., 分子の對稱性と Secular Equation の Reduction [I] (410).

Elliott N., Cs₂AgAuCl₆ 及 Cs₂AuAuCl₆ の結晶構造と受磁率 (419).Spedding F. H. & Nutting G. C., 晶狀の KCr(SO₄)₂ · 12H₂O の吸収線スペクトル (421).

Wilson Jr. E. B., 或る多原子分子の正規振動の Degeneracy, 選擇律及び其他の性質 (432).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

Millican W. O., CdS 沈澱の色と結晶構造 (797).

Nature, 133 (1934).

Harkins W. D. & Gans D. M., 'Non-Capture' に依る原子破壊 (794).

Bernal J. D., Crowfoot D., Austbury W. T. & Lomax R., 結晶ペプシンの X 線寫眞 (794).

Prins J. A., Argon の I 系 X 線スペクトルに於ける光學的水準の遷移 (795).

Holt W. & Hulten E., アルミニウム水素化物の帶スペクトルに於ける同位元素効果 (796).

- Reimann A. L., きれいな金属の見掛けの熱イオン恒数 A, (833).
- Gamow G., 原子核の異性体? (833).
- Heitler W. & Pöschl G., C_2 及び O_2 の正規状態と原子価の理論 (833).
- Sato S., 窒化ベリリウムの構造 (837).
- Fowler R. H., 原子論 (852).
- Aston F. W., Ca 同位元素と K の問題 (869).
- Alichanow A. J., Alichanian A. J. & Dzhelepov B. S., 人工的 β 放射能の一新型 (872).
- Clark C. H. D., Morse 法則の簡単な改良 (873).
- 著者なし, 重い水 (881).
- Fermi E., 原子番号92以上の元素の生成の可能 (898).
- Snow C. P. & Eastwood E., アルデヒドの吸収スペクトル (903).
- Epstein H. & Steiner W., 液体及び固体のベンゼンと HI のラマンスペクトル (910).
- Alichanow A. J., Alichanian A. J. & Dzhelepov B. S., 放射能性窒素より排出せる陽電子のエネルギースペクトル (950).
- Gibson G. E. & Macfarlane A., 二原子窒素の吸収スペクトル (951).
- Herzberg G., Patat F. & Spinks J. W. T., 近赤外に於ける重アセチレンの帯 (951).
- Tamm I., 中性子とプロトン間の exchange force 及び Fermi の理論 (981).
- Iwanenko D., 中性子とプロトン間の作用 (981).
- Banerji A. C., 核構造, γ 線崩壊及び膨脹する宇宙 (984).
- Caydon G., CO_2 の afterglow (984).
- Iredale T. & Gibson K. E., HgS の吸収スペクトル (985).
- Naturwiss., 22 (1934).
- Fleischmann R., 人工的放射能元素の γ 線 (434).
- Klemenc A. u. Bankowski O., ドイツリウム・アセチレン (465).
- Kirchner F., 窒素のベリリウム 8 への轉換 (480).
- Phil. Mag., [6] 17 (1934).
- Wataghin G., 高温に於て輻射と平衡せる陽電子及び電子の統計学 (910).
- Walke H. J., 重水素核及び破壊に就て (1023).
- Thomson J. J., 二種の H_2 (1025).
- *Ramakrishnan Rao I., 異なる状態に於ける水のラマン効果 (1113).
- Watermann N. & Limburg H., X 線エネルギーの電気計的測定 (1144).
- Bailey V. A. & Sommerville J. M., NO 分子内に於ける電子の挙動 (1169).
- Walke H. J., 放射能物質の原子内に於ける核變化 (1176).
- Phys. Rev., 45 (1934).
- Franck J. & Wood R. W., 重水蒸気の紫外吸収 (687).
- Kaplan J., 活性窒素と極光スペクトル (671).
- Kaplan J., 窒素の新帯系 (675).
- *Plumley H. J., 臭素の螢光に於ける同位元素効果と消光作用 (678).
- Wilson Jr. E. B., 平面的正六角模型のベンゼン分子の正規振動様式と振動数 (706).
- Gamow G., 負プロトンと核構造 (728).
- Froman D. K., 重水素と X 線吸収 (731).
- Bender D., N_2O のラマン廻轉スペクトル (732).
- *Wood R. W., 重水蒸気のラマンスペクトル (732).
- Crawford F. H. & Shureliff W. A., CS の分子スペクトル (860).
- Almy G. M. & Watson M. C., AlH イオンの帯スペクトル (871).
- Strong J., HCl 蒸気の純廻轉スペクトル (877).
- Kaplan J., 窒素の新帯系——補遺及訂正 (898).
- Gibson G. E. & Macfarlane A., 二原子窒素の吸収スペクトル (899).
- Bramley A., 炭素を衝撃目的物とせる放射能 (902).
- Furry W. H. & Oppenheimer J. R., 陽電子理論の制限に就て (903).
- Kurie F. N. D., 中性子に依る新崩壊様式 (904).
- Proc. Roy. Soc. [A], 145 (1934).
- Taylor W. H., 硫酸アルミニウムの格子構造の本性及び性質 (80).
- Lewis W. B. & Bowden B. V., ThC' の α 粒子群及 ThC' の長寿命群の微細構造の分析 (235).
- Wilson H. A., α , β 及び γ 線のエネルギー (447).
- Whiddington R., 電子衝突によつて起る He の新轉移に就て (462).
- Whiddington R. & Taylor J. E., He, Ne 及 Ar に於ける小角度の非弾性的電子散乱 (465).
- Trans. Farad. Soc., 30 (1934).
- Goodeve J. W., Ethyl Nitrate, Ethyl Nitrite 及 Nitroethane の吸収スペクトル (504).

Z. Elektrochem., 40 (1934).

Mark H., 有機分子及分子集合體の立體構造 (413).

Kohlrausch K. W. F., ラマンスペクトルと有機化学 (429).

Mecke R., Gänswen P. u. Vierling O., 簡單なる炭化水素及び其誘導體に於ける分光學的構造決定 (474).

Stuart H. A., ケル効果と分子構造 (478).

Pestemer M., 二成分有機液體混合物の紫外吸収に就て (498).

Grimm H. O., 簡單な化合物の週期律に於けるエネルギー論的關係 (522).

Bartholome E. u. Clusius K., 重水蒸氣の赤外スペクトル (529).

Zintl E., Harder A. u. Dauth B., Li, Na 及 K の Oxyd Sulfid, Selenid 及 Tellurid の格子構造 (588).

Z. Physik, 89 (1934).

Schaefer Cl., Matossi F. u. Wirtz K., 珪酸鹽類の赤外線反射スペクトル (210).

Hettner G., 20°K 及 160°K に於ける固體及液體の HCl の核振動帯 (234).

Farkas L. u. Levy S., 吾人の論文「AlH₃ 分子の解離機スペクトル線の強度分布及幅の測定」の追加, 並びに Burger 氏 及 van Cittert 氏の此の論文に就ての意見に對する回答 (256).

Beck G. u. Sitte K., E. Fermi の論文「β 放射線の理論に關する試み」に對する私見 (259).

Z. Physik, Chem. [A], 169 (1934).

Hlevesy G. von u. Pahl M., 稀土類の放射能に就て (147).

Z. physik. Chem. [B], 26 (1934).

Epstein H. u. Steiner W., 低温に於けるラマン効果の測定 (131).

Reinicke R., 眞の着色原因としての定方向の弱副原子價 (發色團) (159).

Kohlrausch K. W. F. u. Köppl F., ラマン効果の研究 [XXXII] パラフィンのラマンスペクトル (209).

化学熱力学, 熱化学

Compt. rend., 199 (1934).

Perreü J., 微利過飽和溶液に於ける水化鹽の結晶析出熱に就て (48).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Parks G. S. & Light D. W., 有機化合物の熱的數値 [XII] n-Tetradecane 及 Hydroxybenzoic Acid の比熱及エントロピー, 二三の Benzoid 位置異性體の相對的自由エネルギー (1511).

Jacobs C. J. & Parks G. S., 有機化合物の熱的數値 [XIV] 環狀物質の二三の熱容量, エントロピー及自由エネルギー數値 (1513).

J. chim. phys., 31 (1934).

Skau E. L., 有機化合物の精製と物理的性質; 純粋度の標準としての融點附近下に於ける固體比熱 (366).

J. Chem. Phys., 2 (1934).

Johnston H. L. & Long E. A., 簡單なる瓦斯の熱容量曲線 [VI] 重水素分子及 Deuterium Hydride の迴轉熱容量曲線, 重水素のパラ及オルト型間の平衡, H₂H² 及 HD の 3000°K 迄の自由エネルギー, 全エネルギー, エントロピー, 熱容量及解離 (389).

Parks G. S. & Todd S. S., 液状=トロペンゼンの二三の熱容量數値; 同素體の認められぬ事 (440).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

Keffler L. J. P., ボンベ測熱に有望な標準物質の研究 [VI] 琥珀酸の研究 (717).

Jennings W. H. & Blaxter M. E., Furan 及 エチルエーテル蒸氣の比熱 (747).

Hoyt C. S. & Stegeman G., Pb アマルガム生成の自由エネルギー (753).

Ward H. L., ナフタレンの融解潜熱及理想溶解度 (761). Nature, 133 (1934).

Donnan F. G. & Guggenheim E. A., 生命の活動性と熱力学第二法則 (869).

Jeans J., 生命の活動性と熱力学の第二法則 (986).

Rec. trav. 53 (1934).

Jaeger F. M. & Veenstra W. A., 高温に於ける固體比熱の精密測定 [VI] V, Nb, Ta 及 Mb の比熱 (677).

Jaeger F. M. & Veenstra W. A., 高温に於ける固體比熱の精密測定 [VI] Zr の熱量計的舉動 (917).

Z. anorg. Chem., 218 (1934).

Trautz M. u. Ader H., 鹽素の分解熱 (104).

Z. Elektrochem., 40 (1934).

Janecke E., 有機化合物の燃焼熱及生成熱とその組成との關係 (462).

Clusius K. u. Bartholome E., HD 及 D₂ 分子の迴轉比熱と D 原子の核旋回 (524).

Z. physik. Chem. [A], 169 (1934).

Streck H., NH_4Cl , $\text{NH}_4(\text{CH}_3)_2\text{Cl}$, $\text{NH}(\text{CH}_3)_3\text{Cl}$, $\text{N}(\text{CH}_3)_4\text{Cl}$ の水溶液の高度稀薄の稀釋熱. $\alpha: 25^\circ\text{C}$ の場合. (熱化学的研究 [XLII]) (103).

Becker G. u. Roth W. A., 硫黄の有機化合物の燃焼熱決定に就て (278).

Z. physik. Chem. [B], 26 (1934).

Herzberg G. u. Spomer H., N_2 分子の解離熱に就て (1).

性 質 論

粘度, 表面張力, 旋光度, 分子屈折, 磁氣的性質, 透電恒数, 双極子能率, 分子容, 分子量及原子半径

Ber. Dtsch. chem. Ges., 67 (1934).

Sakurada I., 天然産及び合成の高度重合化合物の粘度の性質の比較 (1045).

Chem. Rev. 14 (1934).

Williams J. W. & Cady L. C., 溶液に於ける分子分散 (171).

Compt. rend., 198 (1934).

Delsal J. L., 酒石酸グリニウムの偏光計的研究 (2076).

Vellinger E. et Delion R., 数種の有色物質の外観的性質に就て (2084).

Schwob M., ニニの光學的活性液体の電氣的屈折力の分散と熱的變化 (2232).

Angla, citronellol-rhodinol に就て (2241).

Compt. rend., 199 (1934).

Guéron J., SnCl_2 水溶液の變化に於て生ずる所の光に對する擴散能及粘度の變化 (136).

Ind. Eng. Chem., 26 (1934).

Gilliland E. R., 瓦斯系に於ける擴散係数 (681).

Ind. Eng. Chem. [Anal. Ed.], 6 (1934).

Williamganz E. A., McCluer W. B., Fenske M. R. & McGrew R. V., 石油生成物の粘度 (231).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Cady G. H., KF-HF 系の氷點及び蒸氣壓 (1431).

Stoops W. N., 纖維素の透電性 (1480).

Scatchard G. & Prentiss S. S., 水溶液の氷點 [VII] エチルアルコール, グリシン及びそれらの混合物 (1486).

Rigler N. E., Felsing W. A. & Henze H. R., Methoxy, methyl Ethyl Ketone の物理的性質 (1499).

J. Chem. Soc., (1934).

Bary C. R. & Jenkins H. O., ベンゼン溶液の氷點 (688).

Goss F. R., 液体の双極子能率 (696).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

Sutton T. C. & Harden H. L., ニトログリセリンの表面張力と分子容 (779).

Nature, 133 (1934).

S. S., 双極子とその説明 (802).

Berg W. F., 吸蔵瓦斯に依る Bi の plasticity (831).

Kraemer E. O. & Lansing W. D., 纖維素の分子量 (870).

Ferguson A., 表面張力 (893).

Chambers A. R. & Rule H. G., 旋光能率 (910).

Estermann I. & Stern O., D^+ の磁氣能率 (911).

Roscoe R., 金屬單結晶の強さ (912).

Naturwiss., 22 (1931).

Hönigschmid O., Nb 及 Ta の原子量に就て (463).

Rawinowitsch E., 双極分子 (477).

Phil. Mag., [6] 17 (1934).

Roberts R. W., Wallace L. A. & Pierce I. T., $\text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液の磁場旋光分散及び屈折 (934).

Vanveck J. H. & Penney W. G., Mn^{++} 鹽及び Fe^{++} 鹽に於ける常磁性旋光及び受磁率の理論 (961).

Newman F. H., NaCl の分子屈折率 (1072).

Datta S., 常磁性に関する研究 [I], 常磁性鹽類に於ける Δ 項の起源に就て (1160).

Physik. Z., 35 (1934).

Scheffers H., 分子線の方法に依り双極子能率の測定 (425).

Hoffmann F. u. Tingwaldt C., Pt の凝固點 (436).

Tierzog R. O., Kudat H. u. Persch E., 液体粘度に於ける靜電場の影響 (446).

Proc. Roy. Soc. [A], 145 (1934).

Bennet G. M. & Glasstone S., ニニ芳香族化合物の双極子能率の解析 (71).

Cox W. M. & Wolfenden J. H., 強電解質の粘度の示差法に依る測定 (45).

Howell O. R. & Jackson W., 石炭酸——水, 石炭酸——メタクレゾール, 石炭酸——アエリン及び石炭酸——バトトルイデン混合液の透電恒数 (539).

Trans. Farad. Soc., 27 (1934).

Macleod B. D., 二成分混合物の組成と粘性 (482).

Guelke R. & Fitzsimons M. M., 織物よりの光の屈折に對する染料の影響 (512).

Z. Elektrochem., 40 (1934).

Staudinger H., 粘度の法則に就て (434).

Meyer K. H. u. van der Wyk A., 高級炭化水素溶液の
粘度の精密測定 (440).

Lowry T. M., アルデヒド及ケトンに於ける旋光及異
状廻轉分散の發生 (475).

Devoto G., 水溶液に於ける透電恒数測定の有機化学方
面への應用 (490).

Müller E., 磁気化学と Biradikalformel (542).

Z. physik. Chem. [A], 169 (1934).

Lutschinsky G. P., 硫酸及びその鹽化物の粘度の温度
に依る變化 (269).

Z. physik. Chem. [B], 26 (1934).

Govinda M. A. u. Narayanaswamy B. N., 稀薄溶液の
方法に依る双極子能率の決定 (23).

*Krause A., 鐵磁性と Fe (I, II) - Oxyd の構造 (58).

Geffcken W. u. Price D., 稀薄溶液に於ける見掛けの
分子容と分子屈折に對する濃度の關係 (81).

Friberg S., 液態及氣態の炭化水素の光分散の相似に就
て (195).

電 氣 化 學

Compt. rend., 198 (1934).

Pochon R., 閉止層の光電池に就て (2083).

Roux A., 鍍着部の電気化学的腐蝕の決定の速法 (2095).

Swyngedauw J., 膠質ゲル中の擴散場に對する電流の影
響 (2098).

Thon N., 他のイオンの存在に於ける電極の容量及水
銀の電気毛管容量 (2149).

Compt. rend., 199 (1934).

Jolibois P., 稀薄瓦斯管の各部に於ける化学反應 (53).

Ballay M., 膠質の存在に於ける電解により立派な Ni
沈澱物の收得 (60).

Liandrat G., 閉止層の光電放出と Einstein 法則 (130).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Van Rysselberghe P. & Nutting L., アルカリ鹽化物の
濃厚混合物の傳導度 (1435).

Jones G. & Baekström S., 酸素電極の規準電壓 (1524).

J. chim. phys., 31 (1934).

Cupr V., HCl 及 KCl 間の擴散電位 (326).

Lebetre A., 活度の研究に對する寄與. 電池: Pb アマ
ルガム | PbSO_4 | CuSO_4 | Cu アマルガムの研究 (348).

Audubert R. et Lebrun G., 光電池に對する光の強さの
影響 (361).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

Reinders W., 現像劑の還元電壓と潜像の現像に對する
其重要性 (783).

Naturwiss., 22 (1934).

Müller W. I., 化学的不動態の覆膜分極に就て (479).

Physik. Z., 35 (1934).

Bomke H. u. Hasché E., 交番電場に於ける絶縁層の
性質に就て (414).

Bergmann L., Se 絶縁層光電池の恒数に關する問題に
就て (452).

Rumpf E., 電氣計による測定に於ける接觸電位の影響
に就て (472).

Proc. Roy. Soc. [A], 145 (1934).

Denizoff A. K. & Richardson O. W., 化学作用の影響
による電子の放出 [I] NaK_2 に對する Cl_2 , Br_2 , I_2 ,
 NOCl , HCl , N_2O 及 COS の作用 (18).

Trans. Farad. Soc., 30 (1934).

Lengyel B. & Blum E., 化学組成に關聯する電子電極
の舉動 (461).

Hoar T. P., 稀薄酸性溶液に於ける Sn-Fe 配偶の電気
化学的舉動 (472).

*Bosworth R. C. I., 電着により製せる Ni の薄膜の電
氣抵抗 (549).

Z. Elektrochem., 40 (1934).

Marschak F., Stepanow D. u. Beljakowa C., Fe-Ni 合
金の電解析出の問題に就て (341).

Müller E., クロム鍍金の理論 (結論) (344).

Grube G. u. Rau E. A., 熔融體に於ける Bildungskette
及 Daniellkette に就て (352).

Reinhold H., 固體電池の電氣計的測定に依る Ag の Sul-
fid (Selenid, Tellurid) の生成親和力決定に就て (361).

Wagner C., 電池 $\text{Ag/AgI/Ag}_2\text{S/}^{11}\text{I}(\text{+S})$ の電動力に就
て (364).

Holmboe C. F., アルカリ水溶液に於ける陽極及陰極
の分極と Zeitfaktor の影響 (366).

Drossbach P., 熔融鹽電解の理論に就て (370).

Karschulin M., クロム硫酸溶液に於ける Fe の週期的
電壓振動に就て (559).

Baur E. u. Lattmann W., 酸化 Bi の電位及アルカリ
性 Wismutsummler に就て (582).

Drossbach P., Al の電氣冶金に就て (605).

Z. physik. Chem. [A], 169 (1934).

Holst G., 酸化還元電壓に對する知見 [I] Phenylhydrazinsulfonat—Phenyldiimin—(Benzol—diaz)—sulfonat 系に就て (1).

Kiss A. v. n. Urmánczy A., 濃厚鹽類溶液に於ける水素電極或は Chinihydrod 電極に關する測定 (31).

Just W., 結晶内の電氣傳導度及擴散の理論に就て (129).

平 衡 論

化學平衡, 相律 (狀態圖),
溶液論 (蒸氣壓) 等

Compt. rend., 198 (1934).

Swietoslawski W. et Karpinski B., 壓力の作用に依る三元共沸混合物 (C_6H_6 , C_2H_5OH , H_2O) の共沸點の變移に就て (2186).

Swietoslawski W., 二元共沸混合物の脫水和度に就て (2246).

Compt. rend., 199 (1934).

Billy M. et Feer M.-A., 硝子器に於ける礦物の沈澱 (57).

Ind. Eng. Chem., 26 (1934).

Lacey W. N., Sage B. H. & Kircher C. E., 炭化水素系に於ける相平衡 (652).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Crockford H. D. & Simmons N. L. Jr., 25° に於ける $(NH_4)_2SO_4$ 溶液中の硫酸の活動濃度 (1437).

Akerlöf C., 任意の高度溶解性強電解質を以て飽和された溶液の組成の計算 (1439).

Heston B. O. & Hall N. F., 水錯酸及他の溶媒に於ける HCl の活動濃度 (1462).

Cröckford H. D. & Douglass T. B., 0° 及 25° に於ける Phenylacetic Acid の硫酸誘導體の電離恒數 (1472).

Brockman F. G. & Kilpatrick M., 傳導測定に依る安息香酸の熱力學的解離恒數 (1483).

Liebhaufsky H. A., Br_2 加水分解の平衡恒數及其の溫度に依る變化 (1500).

Gilfillan E. S. Jr. & Bent H. E., 濃厚液アマルガムに於ける Na の活動濃度 (1505).

Metter V., Zn (C_2O_4)— $K_2(C_2O_4)$ — H_2O 系 (1509).

Jones G. & Baerckström S., Br_2 と KBr の水溶液に於ける平衡 (1517).

Booth H. S. & Stillwell W. D., $SiHCl_3$ (1529).

Booth H. S. & Stillwell W. D., $SiHCl_3$ の弗素化 (1531).
J. Chem. Soc., (1934)

Robinson R. A. & Sinclair D. A., 複雑な酸の物理化學的研究 [X] 蒸氣壓測定 (642).

J. Chem. Phys., 2 (1934).

Kirkwood J. G., Zwitterion に對するその特別の應用を有する遠く離れた電荷を持つ分子の溶液論 (351).

Fuoss R. M. & Kraus C. A., 透電恒數の小なる溶媒中の電解質に就て (386).

Coleman J. J. & Germann F. E. E., Van't Hoff 法則の適度の反則性の理論 (396).

Montgomery C. W. & Kassel L. S., SO の自由エネルギーと S_2 の解離恒數 (417).

Crist R. H. & Dalin G. A., 水素と H_2O の交換反應 (442).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

Hunt H. & Larsen W. E., 溶媒としての液體アムモニア [I] $25^\circ C$ に於ける溶液の蒸氣壓 (801).

Kolloid-Z., 67 (1934).

Knoche H., $Cr(OH)_3$ の存在に於ける $Fe(OH)_3$ 及他の二三の水酸化物の苛性アルカリ中の“induzierte”溶解度に就て (307).

Kolloid-Z., 68 (1934).

Kritschewsky L., 小さい液滴の蒸氣壓に就て (15).

Knoche H., 水酸化クロームの存在に於ける水酸化鐵及他の二三の水酸化物の苛性アルカリ中の“induzierte”溶解度に就て (37).

Nature, 133 (1934).

Ingold K., Mesomerism と Tautomerism. (946).

Naturwiss., 22, (1934).

Brüll W., 混品を作る二種の有機物の溶融の確認 (436).

Physik. Z., 35 (1934).

Trautz M. u. Ader H., 臨界點に於ける蒸氣壓と溫度との從屬關係に就て (446).

Tarschisch I., 融點, 再結晶點及多形遷移點の理論に關する試み (469).

Trans. Farad. Soc., 30 (1934).

Goodeve J. W., Ethyl Nitrate, Ethyl Nitrite 及 Nitroethane の蒸氣壓 (601).

Z. anorg. Chem., 218 (1934).

Kritschewsky I. u. Kasanowsky J., 二成分混合物の氣相の組成の計算 (49).

- Tammann G. u. Moritz G., 融解曲線の経過に就て (60).
 Kilde G., Ca イオン濃度の一決定法及 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 解離の決定に對する其應用 (113).
 Zirnowa N., $\text{ZrO}_2\text{—SiO}_2$ 系の融解圖 (193).
 Müller A., 均一酸の構造及其酸性度の溶媒による影響 (210).
 Z. Elektrochem., 40 (1934).
 Monheim J., 純金屬二相系の分子ベルチエ熱 (375).
 Halban H. v. u. Kortüm G., 中位の強さの有機酸の解離に對する Ionenkräfte の影響 (502).
 Lange J., 高度稀薄水溶液に於ける二三の有機イオンの特性的舉動に就て (507).
 Z. Physik., 89 (1934).
 Cabrera B. u. Fahlenbrach H., 溶液に就ける KJ と水との相互作用の磁氣的研究 (166).
 Z. physik. Chem. [A], 169 (1934).
 Rotinjanz L. u. Nagoinow N., Cyclohexan の状態曲面に就て (20).
 Brönsted J. N., 酸及鹽基の理論並びに Protolyt 溶媒の理論 (52).
 Fricke R. u. Ackermann P., 平衡値としての分解壓測定に就て (特に水加酸化物に關して) (152).
 Hanszsch A., 強酸の酸性度とその決定法に就て (189).
 Larsson E., Aminium—及 Silberdiaminon の解離恒數及其の相互作用 (207).
 *Saslowsky J. J., 水溶液の反應に於ける容積變化の一般的特性 (305).
 Brönsted J. N., Delbanco A. u. Tovborg-Tensen A., 水に非ざる溶媒に於ける Säure-Basen-Funktion. 1 m-Kresol に於ける比色法的研究 (361).
 Kolossowsko N. A. u. Kulikow F. S., 混和せざる二種の液相へのクロール錯酸の分配 (459).
 Z. physik. Chem. [B], 26 (1934).
 Stranski I. N. u. Koischew R., 小結晶粒子平衡の機構に就て (100).
 Kaischew R. u. Stranski I. N., 同上 I (114).
 Dolejšek V. et Němejcová A., 二種の相違せる輻射線の同時作用に依る寫眞反轉に就て (2081).
 Charriou A. et Valette S., 空氣中の作用に依るニトロセルローズ膜の線狀變形 (2161).
 Bontaric A., 多孔性物質中に於ける膠質溶液の上昇の機構 (2247).
 Ind. Eng. Chem., 26 (1934).
 Kistler S. S. & Calduell A. G., シリカエロゲルの熱傳導度 (658).
 Williams L. R. & Jacobson C. A., 油脂硬化に於ける Ni 擔體としての珪酸黑 (800).
 J. Am. Chem. Soc., 59 (1934).
 Bent H. E., 硝子上的水銀薄膜 (1549).
 J. chim. phys., 31 (1934).
 Bonet A., 中性鹽の濃厚溶液中に於ける, 血清蛋白の溶解度に關する實驗的研究 (301).
 Veil S., セラチン内部への二三の電解質の擴散 (407).
 J. Chem. Soc., (1934).
 Maxted E. B. & Stone V., 觸媒のエネルギー論 [I] 水素添加操作の毒性係數の其後の研究 (672).
 J. Phys. Chem., 38 (1934).
 Lockwood W. H. & Frazer J. C. W., 高温酸化の觸媒 (735).
 Patrick W. A. & Allan B. W., シリカゲル中の電解質の擴散 (771).
 Hildebrand F. C. & Sorum C. H., 凝固速度 [I] 自觸作用とゾルの純度 (809).
 Heppard S. E., Wightman E. P. & Quirk R. F., 寫眞感度の溫度係數 [I] 低温と染色ヘロゲン化銀の自然並に光學的敏感度 (817).
 Seymour K. M., Jartar H. A. & Wright K. A., ベンゼン—油酸ソーダ溶液界面に於ける吸着の研究 (839).
 Kolloid-Beih., 39 (1934).
 Hüttig G. F., 活性 ZnO の構造決定の方法と経過に就て (277).
 Holleman L. W. J., Bungenberg de Jong H. G. & Modderman R. S. T., 親水膠質に就て [XXX] koazervation に就て [I] セラチンゾルの簡單なる koazervation (334).
 Samec M. & Knop L., 植物體膠質の研究 [XXXVI] 馬鈴薯澱粉の Erythrokörper の製造と分散度 (421).
 Samec M. u. Knop L., 植物體膠質の研究 [XXXVII] アミローゼの粒子の大きいさ及醋酸化, Hilzespaltung

界 面 化 學

觸媒, 吸着, 膠質, 寫眞化學等

Compt. rend., 198 (1934).

Valette S., 寫眞乳濁質の感度に對する抗酸劑の影響 (2078).

- 及熟生の際の分割生成體 (438).
- Samec M. u. Förster M., 植物體膠質の研究 [XXXVIII] Röst 糊精 (464).
- Kolloid-Z., 7 (1934).
- Samec M. u. Budanko B., 澱粉溶液を糸に引く事 (258).
- Kostelitz O. u. Hüttig C. F., メタノール分解の觸媒としての $ZnO \cdot CuO$ 系活性酸化物 [LXXIV] (265).
- Krczil F. u. Wejroch H., 活性炭の蒸氣固着能力に就て [IV] (277).
- Wolkowa Z. W., 液體の侵入速度に依る懸濁粒子の多孔性の決定 (280).
- Miyamoto S., 無聲放電に依る膠質溶液の製造 (284).
- Pauli Wo. u. Feut P., 血清アルブミンの滲透壓 (288).
- Ganguli A., 膜平衡の統計的證明 (304).
- Fisher F. P., 眼球水晶體の膨潤 (317).
- Brass K. u. Lauer K., 木綿纖維素に依るオキシ及アミノアズラキノンの吸収 (322).
- Puchner H., 土壤の Ausblühungen の研究 (327).
- Ostwald W., "Eukolloid" の概念に就て (330).
- Kolloid-Z., 68 (1934).
- Kuhn W., 絲狀分子の溶液中に於ける状態に就て (2).
- Kremner L., 乳濁化過程の機構に就て (16).
- Krczil F. u. Wejroch H., 活性炭の蒸氣固着能力に就て [V] (17).
- Balarew D., 混晶の分散組織 (33).
- Hrintzinger H. u. Wallach J., 通過し難き膜を通じて擴散する際の二次的硫酸アルカリの舉動 (36).
- Ostwald W. u. Trakas V., 擴構造粘性研究 [II] 純粋及鹽類を含める色染ゾルの構造粘性 (42).
- Liepatoff S. M., 親水膠質に就て [I] 膠質の溶解と膨潤の機構に就て (55).
- Tezak B., 週期的沈澱現象に就て, 沈澱生成の際の反應成分の濃度變化の影響 (60).
- Lange C., 蛋白質の定量的決定と膠質化學 (69).
- Lipetz M. u. Rinskaja M., 濕潤現象と浮游擴散の物理化學に就て [XII] (82).
- Seidler Ph., 浮游擴散の原理に對する寄與 (89).
- Monatsh. Chem., 64 (1934).
- Bentel E. u. Kutzelnigg A., 着色吸着臭素に就て (114).
- Nature, 133 (1934).
- Smittenbreg J., Ni に依る水素の吸収 (872).
- Naturwiss., 22 (1934).
- Warburg O., 酸素運搬酵母 (441).
- Cassel H. u. Schneider W. A., 水銀の光効果に對する原子及び分子の吸着の影響 (464).
- Hess K., 高級分子より成る有機自然物質の形態及化學 (469).
- Phys. Rev., 45 (1934).
- Reiman A. L., W 表面に於ける K の電離 (898).
- Proc. Roy. Soc. [A], 145 (1934).
- Tronstad L. & Feachem G. C. P., 薄膜の光學的研究 [I] Hg の光學的恒數 (115).
- Feachem & Tronstad L., 薄膜の研究 [II] 脂肪酸薄膜の水銀に對する性質 (127).
- Evans R. C., K に對する W の原作用函數 (135).
- * Finch G. I. & Ikin A. W., 金屬膜の觸媒的性質と構造 [II] Pt 膜の電氣的性質 (551).
- Rec. trav., 53 (1934).
- Bungenberg H. G. & v. Linde P., 親煤膠質系に於ける複雑なる關係 [V] Carrhagen-mucilage ソルの auto-complex flocculation (737).
- Bungenberg H. G. & v. Linde P., 親煤膠質系に於ける複雑なる關係 [VI] semi-lini micilage ソルの auto-complex flocculation 及 auto complex fibrils (747).
- Verwey E. S. W., 膠質に於ける二重層の説に關して (933).
- Katz J. R. & Weidinger A., 所謂膠體スペクトルを有する澱粉試品に於ける多像 (940).
- Trans. Farad. Soc., 30 (1934).
- Speakman J. B. & Stott E., 羊毛ケラチンの滴定曲線 (539).
- Henstock H., 安息香酸曹達ゲル (560).
- Z. Elektrochem., 40 (1934).
- Hock L., Kautschuk の膨潤熱 (456).
- Leitz E. W., 酵素の活性化に就て (483).
- v. Langenbeck W., 有機化學と物理化學との境域としての酵素の研究 (485).
- Mecke R. u. Semerano G., 赤外感光劑の作用機構に就て (511).
- v. Müller W. J. & Low E., 不働現象の理論 [XIV] 硫酸中の鐵陽極に於ける被膜不働と化學的不働に就て (570).
- v. Müller W. J., 不働現象の理論 [XV] 化學的不働と其電子論的解釋 (578).
- Z. physik. Chem. [A], 169 (1934).
- Trzebiatowski W., 高度に分散せる金屬粉末の加熱壓縮

に就て [I].

Danköhler G., 吸着粒子間の力を考慮せる場合の Langmuir の吸着恒温式の妥當性に就て (120).

Hanson E. A. & Katz J. R., 澱粉とパン製造の物理化学 [VII] 澱粉粒子の生長せる構造を顕微鏡下で見得る様にするその後の試み (135).

Katz J. R. u. Weidinger A., 同上 [XIX] 天然澱粉類の特徴たるコンゴー赤稀薄溶液よりの色素の吸着に就て (143).

Ostwald W., Lyosorption 現象の理論 (173).

Sieverts A. u. Hagen H., 固体の Co の H_2 及 N_2 吸着能力 (237).

Weber L. I. u. Sternglanz P., 表面活性度決定と Tranbe の法則の適用範囲 (241).

Kemper A., 吸着に就て (275).

Kear R. u. Müller A., 吸着媒及觸媒としての chlorierte Kohle (297).

Katz J. R., 澱粉とパン製造の物理化学 [XX] パンを焼いてから古くなる過程及澱粉顆粒の膨潤に抵抗する様生長した構造を持つに至る過程の澱粉の變化の關係 (321).

Katz J. R. u. Weidinger A., 同上 [XXI] 糊化の最初の段階に於て小麥澱粉が膨潤に抵抗する様な構造になる際の方 X 線スペクトルの變化と他方膨潤能力及可溶性アミローゼの量の變化との關係 (339).

Tiselius A., Zeolith 結晶への水の擴散, 吸着分子の運動の問題に就て (425).

Z. physik. Chem. [B], 26 (1934).

Christiansen J. A. u. Wueff J., Liesegang 現象の研究 [I] J. A. Christiansen の理論 (187).

*Herzfeld K. F. u. Goepfert-Meyer M., Pd に溶解せる水素の舉動 (203).

Straumanis M., 金屬蒸氣内に於ける金屬結晶生成 [II] (246).

化 学 動 力 学

Compt. rend., 198 (1934).

Schwob R., 固体爆發物の爆發速度に就て (1990).

Michel-Lévy A. et Muraour H., Micropyrotechnic の實驗: 爆發に伴ふ所の發光効果は爆發劑の周囲の瓦斯の性質に無關係ならず (2091).

Guillot M., 古硝子に生ずる虹; 重炭酸鹽の溶液の接觸部に於て CaCO_3 の律動的沈澱によるリゼカンゲ層

の形成 (2093).

Compt. rend., 199 (1934).

Muraour H. et Schumacher W., 水銀排氣罐内に爆發分解の傳播の速度 (140).

Ind. Eng. Chem., 26 (1934).

*Tu C. M., Davis H. & Hottel H. C., 炭素の燃燒速度 (749).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Rice O. K. & Sickman D. V., 低壓に於ける Diethyl Ether の均一系分解: 一分子反應の理論に就て (1444).

Vesper H. G. & Rollefson G. K., Cl_2 と Bromotrichloromethane との光化学瓦斯反應 (1455).

Shinohara K. & Kilpatrick M., I_2 に依る Cystine の酸化の動力學的研究 (1466).

Dickinson R. G. & Carrico J. L., 瓦斯狀 Tetrachloroethylene の光に依る鹽素置換及鹽素を増感劑とせる光酸化 (1473).

La Mer V. K. & Greenspan J., Acetyl 化 Hydroxy 酸の酸化の動力學 (1492).

Leermakers J. A., 瓦斯狀 Acetaldehyde の連鎖光分解 (1537).

*Smallwood H. M., 原子狀水素の再結合の速度 (1542).

Lind S. C. & Livingston R., Acetylene の光化学重合 (1550).

J. Chem. Soc., (1934).

Garner W. E., 固体爆發物に於ける爆發波の始發 (720).

Ellis C. P., アセチレンと沃素間の表面反應 (726).

J. Chem. Phys., 2 (1934).

Gould A. J., Bleakney W. & Taylor H. S., H_2 及 D_2 の相互關係 (362).

Jungers J. C. & Taylor H. S., 水銀を増感劑とせる Deuteroammonias の光分解 (373).

Wynne-Jones W. F. K., Deuterium を含む醚鹽基反應 (381).

Huntington H. B., 衝突の活性化エネルギーの意義 (441).

Terenin A., 有機金屬化合物の蒸氣の光分解 (441).

Nature, 133 (1934).

Cavanagh B., Horiuti J. & Polanyi M., 水素のイオン化に於ける酵素觸媒作用 (797).

Hinshelwood C. N., Williamson A. T. & Wolfenden J., II., 酸と重水素との反應 (836).

- Norrish R. G. W., アセトシの吸収スペクトルと光化学 (837).
- 著者無し, 化学反応に於けるエネルギー関係 (920).
- Melville H. W., 重水素の反応動力学 (947).
- Rideal E. K., 生物學的 process に於ける化学反応の速度 (990).
- Naturwiss., 22 (1934).
- Mansfeld G. & Horvath G., 細胞呼吸に對するクロキシンの接觸作用 (434).
- Meyerhof O. & Lohmann K., 負實熱量を持つ自由の酵素分解 (452).
- Rec. trav. 53 (1934).
- van Liempt J. A. M. u. Vriend J. A. de., CS_2 -NO 混合物の爆発に關する研究 (760).
- Waterman H. L., Clausen J. F. & Tulleners A. J., 硅藻土を擔體とする Ni 觸媒の存在に於てナフタレンの高壓下に於ける水素添加 (821).
- van Liempt J. A. M. u. Vriend J. A., マグネシウム光に關する研究 (830).
- Kiss u. Bossanyi, 濃厚溶液に於けるイオン反應に對する中性鹽の作用 (903).
- Olive S. C. J. et Weber A. Ph., Substrat の構造と加水分解に於ける OH^- 觸媒能に對するその敏感度間の關係 (869).
- Oliver S. C. J., 加水分解に於ける OH^- の觸媒能に對する溶媒の性質の影響 (891).
- van Liempt J. A. M. u. de Vriend, Zr 光に關する研究 (895).
- Oliver S. C. J. et Weber A. Ph., 加水分解に於ける H^+ , OH^- の敏感度に對するエステル構造の影響 (899).
- Trans. Farad. Soc., 30 (1934).
- *Karekar N. V & Patel A. M., 凝固の動力学 (493).
- Polanyi M. & Szabo A. L., 加水分解の機構. Amyl Acetate のアルカリ鹼化 (508).
- *Frommer L. & Polanyi M., 高速度瓦斯反應速度測定に對する新しい方法 (519).
- Griffith R. O. & Mc Kown A., H_3PO_2 と Br_2 及 Cl_2 との反應 (530).
- Cauman P. C., Ag 鹽及 Ag^{+++} の存在に於ける $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$ の自動酸化 (566).
- Z. anorg. Chem., 218 (1934).
- Bredig G., Lehmann H. L. u. Kuhn-Karlsruhe W., アルカリ性溶液に於ける H_2O_2 の光吸収に就て (16).
- Berl E. u. Althoff F. W., 酸素運傳體として酸化酵素を用ひたる硫酸生成に對する壓の影響 (111).
- Jander W. u. Hoffman E., 高温度に於ける固態の反應 [VI] 酸化カルシウムと二酸化珪素の反應 (211).
- Z. Elektrochem., 40 (1934).
- Fischbeck K., 固體の反應能力に就て [I] 綜説 (378).
- Bonhoeffer K. F., 簡單なる有機化合物の光化学 (425).
- Sihvonen V., グラファイトの酸化に於ける初期反應 (456).
- Rienäcker G., 蟻酸蒸氣の Cu-Au 混晶に依る接觸分解 (487).
- Klemenc A., Weckberg R. u. Wagner G., 200°C の均一氣相に於て行はれる反應 $\text{C}_3\text{O}_2 \rightleftharpoons \text{CO}_2 + \text{C}$, Dicarbondgas の二三の性質 (488).
- Schmidt O., 瓦斯及蒸氣 (殊に有機性の) の低速度アルカリイオンに對する舉動 (498).
- Lüttger H., 有機分子の反應經過に對する溶液の影響に就て (499).
- *Fischbeck K., Neundubel L. u. Salzer F., 結晶類の反應能力 (517).
- Sachse H., 常磁性體によるパラ水素轉移の磁氣能率及び作用面積決定への應用 (531).
- Tödt F., 酸化及還元劑による Fe の溶解速度の増大 (536).
- Dobyschin D. P. u. Frost A. W., 高度に分散せる金屬に於ける NH_3 の生成 (585).
- Pletenew S. A. u. Rosow W. N., 電解の第二次反應への化学動力学の法則の應用に就て
- Z. physik. Chem. [A], 169 (1934)
- Geib K. H., Cannizzaro 反應 (特に Furfuraldehyd の) の機構 (41).
- Strassen H. Z., 觸媒に依るエチレンの水素添加の動力学 (81).
- *Melwyn-Hughes E. A., Klar R. u. Bonhoeffer F., 重水に於ける Glucose の變旋光の動力学 (113).
- Geib K. H., H 原子に依る H_2O_2 の分解 (161).
- Skrabal A., Stockmair W. u. Schreiner H., 三重合アルデヒドの加水分解速度に就て (177).
- Weber K., 外物添加に依る Eder 反應抑制 (224).
- Brönsted J. N., Nicholson A. L. u. Delbanco A., m-Kresol に於ける Nitramid 觸媒反應 (379).
- Fuhrmann E. A. u. Köttgen H., 炭粉及炭粉と瓦斯と

の混合物の連続爆発の方法と温度 (338)

Hellström N., Mercaptidogruppe の反応能力 (416).

Z. physik. Chem. [B], 26 (1934).

Günther P. u. Cohn G., イオンに依る瓦斯反応誘起 (8).

Feldmann P. u. Stern A., ハロゲン化 Ag の光分解に就て (45).

Brauer G., 反応速度測定に對する光電光度計 (71).

Cohn A. u. May B. W., 極度に乾燥せる CO_2 の光分解不能に就て (118).

實驗方法, 裝置, 無機化學, 金相學, 分析化學等

Ber. Dtsch. chem. Ges., 67 (1934).

Hirckenbach L. u. Goubeau J., 濃厚硫酸に於ける沃素による硫酸金屬鹽の分解に就て [VII] Pseudohalogen の知識 (917).

Fredenhagen K. u. Cadenbach G., 遊離弗素による有機物の弗素化 (928).

Nesmejanow A. N. u. Powch G. S., 有機水銀化合物の研究 [IX], 2 アゾ醋酸エステルと HgCl_2 との反応に就て (971).

Kauer H. u. Burschkies K., Ge の 2, 3 の有機化合物に就て (1041).

Raumgarten P., SO_3 と硫酸鹽水溶液との反應に於ける焦性硫酸鹽の生成に就て (1100).

Schwarz R. u. Giese H., nitrosamin に就て (1108).

Boye E., Cu の滴是法的決定 (1119).

Staudinger H., Polyoxymethylene に関する K. Hess の實驗に對する意見 (948).

Palomaa M. H. u. Jaakkola V., エーテル様化合物の研究 [XII] Alkyl-acyl-formale の加水分解 (949).

Weitz E. u. Grohrock E., 一鹽基, 多鹽基及重複一鹽基に就て [I] アセトン水溶液に於けるアルカリ及アンモニウム鹽の溶解度 (1085).

Weitz E. u. Moster E., 一鹽基, 多鹽基, 重複一鹽基酸に就て [II] 一鹽基酸鹽と重複一鹽基酸との混晶生成 (1092).

Pirsch J., 有機化學者の實用となる分子融點降下法による微量分子量決定法に對する溶媒 (1115).

Compt. rend., 193 (1934).

Fortier A., 管中の液の水準面の寫真的決定による壓力の測定に就て (2142).

Hulubei H., 結晶粉末の分析及 X 線及 γ 線分光術に於

ける focalisation (2164).

Compt. rend., 199 (1934).

Amiel J., 第一アミンと $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$ との二三の酯化合物の製法と爆発温度 (51).

Fallot M., Fe-Pt 合金, キュリー點と能率 (128).

Bossnet R., 天然水中のアルカリ金屬の研究 (131).

Guichard M., 温度により規則正しく變化する所の抵抗變化による化學系の研究に就て (138).

Arendt E., Zn の内部的腐蝕 (142).

Basset J., 炭素結晶の高壓下に於ける試験的製法 (144).

Ind. Eng. Chem., 26 (1934).

Hurd C. D. & Eilers L. K., Pyrolysis の研究 (776).

Ind. Eng. Chem. (Anal. Ed.), 6 (1934).

Corson B. B., アルコールの接觸的脱水作用に對する定狀供給ビュレット及裝置 (207).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Muench O. B., Bedford Cyrtolite 中の Pb 及 Ur の分析 (1536).

Wolthorn H. J. & Femelius W. C., アルカリ金屬の青色水溶液 (1551).

J. chim. phys., 31 (1934).

Bonot A., プロテイドの構造に關する研究 (383).

Lombard V. et Eichner C., 水素變種に就て, Pd を通じて擴散させることにより分離する法 (396).

J. Chem. Soc., (1934).

Rutherford N., 週期律及其解釋, メンデレーフ百年祭講演 (635).

Loun L. J. & Philip J. C., (一鹽基酸-アルカリ土金屬鹽-水) 型の系に於ける酸性鹽 (658).

Clarkson C. E. & Malkin T., 長鎖化合物に於ける變換 [I] Triglycerides の X 線及熱的研究 (666).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

Spaget M. E. & Clark J. D., 硝子の研究 [IX] $(\text{B}_2\text{O}_3-\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7)$ 硝子の電氣傳導度 (833).

Kolloid-Z., 68 (1934).

Remy H. u. Vick E., 瓦斯洗滌瓶に依る化學的霧の吸收 (22).

Nature, 133 (1934).

McMillan E., エッセル線を使用せる Pirani Gauges に及ぼす磁氣効果 (831).

McKeehan L. W., 均一磁場用の Gaugain-Hemholtz (?) coil (832).

Robertson G. J. & Oldham J. W. H., 異性糖類の天然

的內部轉化 (870).

Tronstad L., 重水の大量製造 (872).

Jones V. R., 光電池に依る電流計増幅 (872).

Johnson R. C., 分光學的純粹物質 (880).

著者無し, 熱イオン管 (883).

Kurti N. & Simon F., 磁氣法に依る最低温度を得る法 (907).

著者無し, 壓力下に於ける化學合成 (917).

Menshutkin P. N., メンデレーフ週期率の歴史 (946).

Wall T. F., 荷重により鋼線に生じたる異常透過度 (949).

Naturwiss., 22 (1934).

Asbach H. R., Hiedemann E. u. Hoesch K. H., 石英の壓縮度の一測定法 (465).

Phil. Mag., [6] 17 (1934).

Houstoun R. A., 分光計を用ひたる比色法 (Glasgow 大學に於ける物理光學の講演) (1047).

Phys. Rev., 45 (1934).

Smythe W. R., Rumbaugh L. H. & West S. S., 強度大なる質量スペクトロメーター (724).

Physik. Z., 35 (1934).

von Steinwehr H. u. Schulze A., β 眞綫の轉移に就て (385).

Stulla-Götz J., 廣い管に於ける水銀の毛管降下に就て (404).

Wilde K., 迴轉偏光に依る透光板の單色化 (503).

Proc. Roy. Soc. [A], 145 (1934).

Wynn-Williams C. E., 鋭敏なる自働磁場安定裝置 (250).

Sykes C. & Evans H., Fe-Al 合金の物理的性質に於ける二三の特異性 (529).

Rec. trav., 53 (1934).

van Liempt J. A. M., 再結晶及冷温加工金屬に於ける回復現象に對する加熱時間の影響 (941).

Rev. Sci. Instr., 5 (1934).

White W. P., 熱電對の reference temperatures, 特に測熱に於て (269).

White W. P., 空氣の壓力に依る水の循環裝置 (275).

Mann D. W., 硝子細工用旋盤 (277).

Boddy L., 反應加熱式水銀凝結ポンプ (278).

Osterberg H. & Cooksons J. W., 高振動のピエゾ電氣的安定化 (281).

Overbeck W. P. & Meyer F. A., Ionization gauge の

grid 電流の調節 (278).

Distad M. & Williams J. H., 7567 管を用ひた安定直流増幅器 (289).

Bearden J. A. & Shaw C. H., 恒速度直流モートル調節裝置 (292).

Wood L. A., Blocking-Layer 光電池に對する示差回路 (295).

Ellwood W. B., 高度真空中用の新しい Ballistic Galvanometer (300).

Trans. Farad. Soc., 30 (1934).

Bosworth R. C. L., 線ボロモートル新型 (554).

Z. anorg. Chem., 218 (1934).

Hiltner W. u. Grundmann W., KCN 及 Na_2S に依る重金屬イオンの直接電位差計的決定 (1).

Krauss F. u. Oettner C., "Perverbindungen" 化學への寄與 [I] 種々の "Perverbindungen" の區別に就て (21).

Nemilow W. A., Pt と Cr の合金に就て (33).

Winkler J. E. R., Ca に含まれた Zn の定量的分光學的證明 (45).

Kneblewein H., Fe-Ni-V 3 成分系強磁性合金の性質に就て: R. Slörner の X 綫的構造研究 (65).

Janikis J., アンモニウムの亞セレン酸鹽に就て (89).

Hoffmann J., アルカリ土重土, 及硼酸アルカリ硝子の β, γ 顔料の原因 (129).

Benrath A. u. Schackmann H., 見掛け上の混晶に就て [I] (139).

Bruechanow A., セメントの分解に對する加壓の影響 (146).

Strecker W. u. Oxenius H., Co 醋鹽にアジド基の導入に就て (151).

Fredenhagen K., 弗化水素の物理化學的測定 [II] (161).

Fredholm H., 水溶液に於けるアンモニアに對する Mg イオンの舉動 [I] Mg 鹽のアンモニア性溶液の H_2N 蒸氣壓の決定 (169).

Hartmann H., Froehlich H. J. u. Ebert F., Sr, Ca の新過氧化物及アルカリ土金屬のイミドに就て (181).

Hartmann H. u. Froehlich H. J., CaO のアゾ化 (190).

Thilo E., 二種炭素灰の分析結果に就て (201).

著者無し, 國際化學協會原子量委員會の第4報告より (224).

Z. Elektrochem., 40 (1934).

- Schnurmann R., 重水に関する二三の實驗 (365).
- Hertel E., 有機化学に於ける物理化学的問題 (405).
- Ulmann M., 特に高度重合體に於ける分子量決定の一新方法 (451).
- Grimm H. G., 簡單なる有機化合物の合理的系統的記述に依り歸納される 2, 3 の實驗的問題 (460).
- Bonhoeffer K. F., 重水素に関する實驗 (469).
- Lorenz L. u. Sternitzke H., Pyron の問題に就て (501).
- Frenzel A. u. Hofmann U., 黒鉛硫酸化合物 (重硫酸黒鉛) (511).
- Jenckel E., B_2O_3 と Na_2O 又は BaO よりなる二元系硝子の變移領域の温度 (541).
- Herzfeld F., 特許權に於ける物理化学の特殊地位 (541).
- Tronstad L. u. Brun J., 水中の重水の電解濃縮に就て (556).
- Baroni A., Cd-Li 合金に就て (565).
- Grube G. u. Vosskühler H., 二元合金の電気傳導度と狀態圖 (Ⅲ) Mg-Sn 系に於ける混晶生成に就て (566).
- Grube G. u. Schanfer G., 二元合金の電気傳導度と狀態圖 (Ⅳ) Li-Tl 系 (593).
- Z. Physik, 89 (1934).
- Durau F., グリースを用ひざる高度真空用金屬弁に就て (143).
- Durau F., グリースを用ひざる高度真空用金屬封じ及接續に就て (148).
- Durau F., 高度真空操作に於ける彈性體の使用に就て (152).
- Z. physik. Chem. [A], 169 (1934).
- Hedvall J. A., Floberg A. u. Palsson P. G., 轉移點に於ける硫黃の反應能力及溶解速度の變化に就て (75).
- Mutawatchiew Z. C., 過飽和溶液より NaBr 結晶の析出に就て (I) (186).
- Thiel A. u. Greig D., 指示藥の系統的知識 (Ⅷ) 半價階段と限界曲線決定の間接法 (193).
- Oelander A., Ti-W 合金の電気化学的研究 (260).
- Mehl W., Vinyl bromide の物理的性質 (312).
- Z. physik. Chem. [B], 26 (1934).
- Briegleb G., ニトロ有機化合物の分子化合物の理論に就て (63).
- Pohland E., 任意の低溫用の便利なる X 線真空カメラ (238).